## (19)日本国特許庁 (J P)

# (12) 公開特許公報(A)

## (11)特許出願公開發号

## 特開平9-136821

(43)公開日 邓成9年(1997)5月27日

(51) Int.CL*		織別紀号	庁内整理番号	ΡI						技術表示體所
A61K	7/48			A 6	lΚ	7/48				
	7/00					7/00			B	
									J	
									N	
									W	
			審查音樂	未額求	家龍	頃の数6	FD	(全 10	贾)	最終質に続く
(21) 出願番	±	<b>特顯平7−321110</b>		(71)	出願人	00000	1959			
	-					株式会	社資生	堂		
(22)出職日		平成7年(1995)11。			東京書	7中央区	級座77	T目 5	番5号	
(wm) tribbs tr		1,04. 1 (2000)		(72)	発明者	佐藤	储劳			
				1/				市港北區	<b>電流</b>	町1050番地 株
						-				センター内
				(79)	発明者				•	•
				(14)	76777			####FF	<b>7</b> 25 7 9 7	<b>町1050番地 拼</b>
										プロンター内 プロンター内
										E > 3 M
				(74)	代理人	外理:	は一部里	十二四	<b>f</b>	
						,				
				1						

## (54) 【発明の名称】 油中水型乳化組成物

### (57)【要約】

【課題】 水仕事から効果的に皮膚を保護し、のびがよく、かつさっぱりとした使用感を有し、温度安定性の優れた油中水型乳化組成物を提供する。

【解決手段】 水膨満粘土鉱物と、第四級アンモニウム 塩型カチオン界面活性剤と、ポリオキシアルキレン変性 オルガノポリシロキサンとで構成される乳化剤と、水相 と、重合度が3、000~20、000のアミノ変性ま たはアンモニウム変性高分子シリコーンを含む油組とを 配合する。 【特許請求の範囲】

\*オルガノポリシロキサンの一種又は二種以上と、水相と、一般式(1):

【請求項1】 水膨調粘土鉱物と、第四級アンモニウム 類型カチオン界面活性剤と、ポリオキシアルキレン変性\*

[式中、R\*はメチル基または一部がフェニル基を表 が R\*はR\*と同一またはメチル基または水酸基を表 10 す。R\*は式R\*Z {R\*は3から6の炭素原子を有する 2 値のアルキレン基を表し、2 はーNR\*2、ーN\*R\*2 A\*、ーNR\*(CH2)。NR\*2、ーNR\*(CH2)。N\*R\*2 A\*、ーNR\*(CH2)。NR\*2、ーNR\*(CH2)。N\*R\*2 A\*、ルス\*3 はどの NR\*(CH2)。N(R\*) C=O(R\*)(R\*は水素または1から4の炭素原子を有するアルキル基を表し、R\*は1から4の炭素原子を有するアルキル基を表し、Aは塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子を表し、aは2から6の整数である。)からなる群から選ばれる1 価の基を表す。)で表されるアミノ基またはアンモニウム基を有する置換基を表し、mおよび※20

※ n はそれぞれ正の整数で、m+nは3、000~20, 10 000の整数を表し、n/mは1/500~1/10, 000である。] で表されるアミノ変性またはアンモニウム変性高分子シリコーンの一種または二種以上を含む 抽組とを含有してなることを特徴とする抽中水型乳化組 成物。

[請求項2] ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキサンが 下記一般式 [A]、[B]、[C]または[D]で表される化合物である請求項1記載の油中水型乳化組成物。

[ft2]

[(£3]

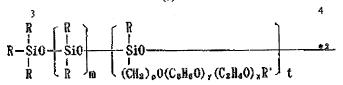
$$R'(OC_2H_4)_x(OC_8H_6)_yO(CH_2)_o = \begin{cases} R \\ SiO \\ R \end{cases}_m = \begin{cases} R \\ SiO \\ (CH_2)_nO(C_3H_6O)_y(C_2H_6O)_xR' \end{bmatrix}_n$$

$$\begin{array}{c}
R \\
-\frac{\pi}{4} - \frac{1}{8} = (CH_2)_{p} O(C_3 H_0 O)_{\gamma} (C_2 H_4 O)_{\alpha} R \\
R
\end{array}$$
[B]

[(14]

$$R.(0C^{3}H^{4})^{x}(0C^{2}H^{6})^{x}0(CH^{3})^{9} - \left\{\begin{matrix} \begin{matrix} I\\ i\\ 2 \end{matrix} \end{matrix}\right\}^{m} \quad \begin{matrix} I\\ i\\ 2 \end{matrix} \\ \vdots\\ I \end{matrix} - (CH^{5})^{5}0(C^{9}H^{9}0)^{x}(C^{8}H^{4}0)^{x}U.$$
[C]

[化5]



$$\frac{R}{Si} - (CH_2)_{\circ}O(C_8H_8O)_{\circ}(C_2H_4O)_{\star}R' \qquad [D]$$

(式中、Rは炭素数1~3のアルキル基、又はフェニル基、R は水素、又は炭素数1~12のアルキル基、pは1~5の整数、mは5~100の整数、nおよびxは1~50の整数である。)

【請求項3】 第四級アンモニウム塩型カチオン界面活性剤の含有量が水膨調性結土鉱物100gに対して40~140ミリ当量である請求項1記載の抽中水型乳化組成物。

【請求項4】 ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキサンの含有量が水膨潤性粘土鉱物100gに対して75~2,000gである請求項1記載の独中水型乳化組成物。

【請求項5】 アミノ変性またはアンモニウム変性高分子シリコーンを低滯点環状シリコーン油、低滯点鎖状シリコーン油および低滯点イソバラフィン系炭化水素から選ばれる一種または二種以上に溶解せしめたものを配合する請求項1~4のいずれかに記載の油中水型乳化組成物。

【請求項6】 低線点環状シリコーン油がオクタメチルシクロテトラシロキサン、デカメチルシクロペンタシロキサンまたはドデカメチルシクロヘキサシロキサンである請求項5記載の独中水型乳化組成物。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、化粧品や医薬品として有用な、水仕事などによる肌あれ(主に手あれ)から皮膚を保護する油中水型乳化組成物に関し、更に詳しくは、外相となる油分として極性油から非極性油まで幅広 40く用いることができ、かつ得られた乳化組成物の温度安定性、使用性が極めて優れている油中水型乳化組成物に関する。

#### [0002]

【従来の技術】従来、水仕事から効果的に皮膚を保護 (特に水洗いを繰り返しても保護効果が失われない) し、のびがよく、かつさっぱりした使用感を有していて 接触物への付着も少ない皮膚化粧料として、特定のアミ ノ変性またはアンモニウム変性高分子シリコーンを配合 したものが知られている(特闘平5-32534号公 緞)。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、特定の アミノ変性またはアンモニウム変性高分子シリコーンを 配合する従来の油中水型乳化組成物は、温度安定性や使 用性の優れた系が得られにくいという欠点があった。例 えば、温度安定性に関しては、低温においては水滴の凝 集による連続組である抽組の分離が生じ易く、また高温 20 では水滴の台ーにより粒子径が増大して下層へ沈陽して しまい、上層部が抽相のみとなる抽組分離といった現象 が生じた。一方、使用性に関しては外相が袖分であるこ とから、化粧品や医薬品の分野では皮膚の保護や柔軟性 の付与等の利点を有する半面、使用時のべたつきや皮膚 閉塞能が高いという問題があった。温度安定性を改良す る方法の一つとしては、油組にワックスを多置に配合し て钻翻性を高める方法があるが、これは低温安定性は向 上するが、高温保存においては、配合したワックスの歌 化や融解等により、水滴の合一による油相分離は充分に 改良し得ず、のびが重くなる等の使用性に関する新たな 間騒が生ずるという欠点があった。このような使用性の 間題点を改良する方法としては、水中油型(O/W型) エマルジョンの系でよく用いられるエステル結合等を有 する極性独分の配合が好ましいが、従来用いられてきた 油中水型(W/O型)乳化剤では極性油分を配合した系 で安定性の優れたW/O型エマルジョンを生成すること は困難であった。

#### [0004]

【課題を解決するための手段】 本発明者等はかかる問題を解決するため鋭意研究を行った結果。水影測性站主鉱物と、第四級アンモニウム塩型カチオン界面活性剤と、ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキサンとから生成する有機変性粘土鉱物を乳化剤として用いるならば、前記の温度安定性が解決され、更に抽相中に含まれる特定のアミノ変性またはアンモニウム変性高分子シリューンにより水仕事から効果的に皮膚を保護し、のびがよく、かつさっぱりとした使用感を有する抽中水型乳化組成物が得られることを見い出し、この知見に基づいて本発明を完成するに至った。

50 【0005】すなわち本発明は、水膨潤粘土鉱物と、第

5

\*[0006] 四級アンモニウム塩型カチオン界面活性剤と、ポリオキ シアルキレン変性オルガノボリシロキサンの一種又は二 種以上と、水組と、一般式(1):

【0007】「式中、R1はメチル基または一部がフェ ニル基を表し、R'はR'と同一またはメチル基または水 10 酸基を表す。R'は式R'Z(R'は3から6の炭素原子 を有する2価のアルキレン墓を表し、2は-NR1、-N'R', A', -NR' (CH2) , NR'2, -NR' (CH ,),N'R',A-および-NR'(CH,),N(R')C= O(R°)(R'は水素または1から4の炭素原子を有す るアルキル基を表し、R\*は1から4の炭素原子を有す るアルキル基を表し、Aは塩素原子、臭素原子または3 ウ素原子を表し、 a は2から6の整数である。) からな る群から選ばれる1価の基を表す。)で表されるアミノ 基またはアンモニウム基を有する置換基を表し、mおよ 20 剤の倒を具体的に挙げるならば、例えば、ドデシルトリ びnはそれぞれ正の整数で、m+nは3,000~2 0.000の整数を表し、n/mは1/500~1/1 0.000である。] で表されるアミノ変性またはアン モニウム変性高分子シリコーンの一種または二種以上を 含む油相とを含有してなることを特徴とする油中水型乳 化組成物である。

【①①①8】以下本発明の構成について述べる。本発明 に用いる水脈潤性粘土鉱物は、スメクタイト層に属する 層状ケイ酸塩鉱物であり、一般にはモンモリロナイト、 パイデライト、ノントロナイト、サポナイト、ヘクトラ 30 ド、ミリスチルジエチルメチルアンモニウムクロリド、 イト等があり、これらは天然又は合成品のいずれであっ てもよい。市販品では、ケニピア、スメクトン(いずれ もケニミネ工業社製〉、ビーガム(バンダービルト社 製)、ラボナイト(ラボルチ柱製)、フッ素四ケイ素雲 母(トピー工業社製)等がある。本発明の実施にあった ては、これらの水膨満性粘土鉱物のうちから、一種また は二種以上が任意に選択され、その配合置は、乳化組成 物の全重置に対し、0.05~3.0重置%が好まし く」さらに好ましくは(). 2~2.0重置%である。 (). () 5 重置%未満では製品によっては温度安定性が不 40 十分になる場合があり、また3.0重量%を超えて配合 すると製品によっては系の粘度が増大し、使用性が劣る 場合がある。

【① ① ① 9】本発明に用いる第四級アンモニウム塩型カ チオン界面活性剤は下記一般式 (2) で表されるもので

[0010] [化7]

$$\begin{bmatrix}
R^8 \\
R^7 - N - R^9 \\
R^{10}
\end{bmatrix} X \cdots (2)$$

[0011] (式中、R\*は炭素数10~22のアルキ ル基またはベンジル基、R®はメチル基または炭素数1 0~22のアルキル基、R\*とR\*のは炭素数1~3のア ルキル基またはヒドロキシアルキル幕、Xはハロゲン原 子またはメチルサルフェート残基を表す。〉

【0012】第四級アンモニウム塩型カチオン界面活性 メチルアンモニウムクロリド、ミリステルトリメテルア ンモニウムクロリド、セチルトリメチルアンモニウムク ロリド、ステアリルトリメチルアンモニウムクロリド、 アラキルトリメチルアンモニウムクロリド、ベヘニルト リメチルアンモニウムクロリド、ミリスチルジメチルエ チルアンモニウムクロリド、セチルジメチルエチルアン モニウムクロリド、ステアリルジメチルエチルアンモニ ウムクロリド、アラキルジメチルエチルアンモニウムク ロリド、ベヘニルジメチルエチルアンモニウムクロリ セチルジェチルメチルアンモニウムクロリド、ステアリ ルジエチルメチルアンモニウムクロリド、アラキルジエ チルメチルアンモニウムクロリド、ベヘニルジエチルメ チルアンモニウムクロリド、ベンジルジメチルミリスチ ルアンモニウムクロリド、ベンジルジメチルセチルアン モニウムクロリド、ベンジルジメチルセチルアンモニウ ムクロリド、ベンジルジメチルステアリルアンモニウム クロリド、ベンジルジメチルベヘニルアンモニウムクロ リド、ベンジルメチルエチルセチルアンモニウムクロリ ド、ベンジルメチルエチルステアリルアンモニウムクロ **リド」ジステアリルジメチルアンモニウムクロリド、ジ** ベヘニルジヒドロキシエチルアンモニウムクロリド、お よび組当するプロミド等。更にジパルミチルプロピルエ チルアンモニウムメチルサルフェート等があげられる。 本発明の実施に当たっては、これらのうち一種または二 種以上が任意に選択される。

【①①13】本発明の抽中水型乳化組成物の第四級アン モニウム塩型カチオン界面活性剤の含有量は、水膨瀕性 粘土鉱物100gに対して40~140ミリ当量である 50 ことが好ましく、更に好ましくは60~120ミリ当置 である。第四級アンモニウム塩型カチオン界面活性剤と 水膨潤性粘土鉱物は、エマルジョン調製時にそれぞれ油 相、水相に別々に添加しても、あるいは市販品(例えば ベントン: ナショナルレッド社製)を含め予め両者を適 当な溶媒中で反応させた後、反応物を油相に添加しても

【()() 14] 本発明に用いるポリオキシアルキレン変性 オルガノボリシロキサンは、下記一般式[A].

\* [B]、[C] または[D] で表されるポリオキシアル キレン変性オルガノポリシロキサンが好ましく、任意の 一種又は二種以上が配合され、配合量は水影獨性粘土鉱 物100gに対して75~2,000gが好ましく、さ ちに好ましくは100~1,500gである。

[0015]

[(18]

$$\begin{array}{c|c}
R \\
R - Si0 - Si0 \\
R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R \\
Si0 - Si0 \\
Si - R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R \\
Si - R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C + R \\
C + R \\
C + R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C + R \\
C + R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R \\
C + R
\end{array}$$

[0016] 
$$\times \times [(19]]$$

$$R'(0C_2H_4)_{\times}(0C_8H_6)_{\times}0(CH_2)_{\circ} = \begin{bmatrix} R \\ Si0 \\ R \end{bmatrix}_{H} = \begin{bmatrix} R \\ Si0 \\ (CH_2)_{\times}0(C_2H_60)_{\times}(C_2H_60)_{\times}R \end{bmatrix}_{H}$$

$$\frac{R}{S_{i}} - (CH_{2})_{p}O(C_{3}H_{6}O)_{y}(C_{2}H_{4}O)_{x}R^{2} \qquad [B]$$

$$\begin{array}{c|c}
R & R & R & R \\
\hline
R & Si0 & Si0$$

$$\begin{array}{c}
R \\
Si - (CH_2)_{\circ}O(C_8H_8O)_{\circ}(C_2H_4O)_{\circ}R
\end{array}$$
[D]

【()()19】(式中、Rは炭素数1~3のアルキル基、 又はフェニル基、R は水素、又は炭素数1~12のア ルキル基、pは1~5の整数、mは5~100の整数、 nおよびxは1~50の整数、tおよびyは0~50の 整数である。)

【0020】本発明においては、水膨潤性粘土鉱物と第 四級アンモニウム塩型カチオン界面活性剤とポリオキシ 50 されるものであり、この高分子シリコーンのm+nは

アルキレン変性オルガノボリシロキサンとから有機変性 粘土鉱物が形成され、この有機変性粘土鉱物を乳化剤と して利用するものであり、この乳化剤については、例え は特公平4-60695号公報に記載されている。

【① ① 2 1 】本発明で使用するアミノ変性またはアンモ ニウム変性高分子シリコーンは、上記一般式(1)で表 q

3. 000~20, 000である。m+nが3. 000 未満では、液状で皮膚の保護効果が不十分であり、2 ()、()()()を超えるとシリコーン抽等の他の化粧品原料 に溶解せず、化粧料に配合することができない。また、 n/mt1/500~1/10,000 cas. 1/5 () () を超えると、シリコーン中のアミノ基またはアンモ ニウム基の含有率が高くなり、製造時に架橋反応等が起 きたり、また原料臭の点からも好ましくない。1/1 0.000未満では皮膚に対する相互作用が弱くなり、 皮膚保護効果が悪くなる。

【0022】本発明のアミノ変性またはアンモニウム変 性高分子シリコーンは、一般のアミノ変性またはアンモ エウム変性高分子シリコーンと同じ製造法で作ることが できる。例えばケーアミノプロビルメタルジエトキシシ ランと環状ジメチルポリシロキサンとヘキサメチルジシ ロキサンとをアルカリ触媒下に重縮合反応することによ って作ることができる。本発明におけるアミノ変性また はアンモニウム変性高分子シリコーンの配合置は、独中 水型乳化組成物中の0.01~30.0重置%.好まし くはり、 $1\sim20$ 、0宣量%、さらに好ましくは0、1 20 0重量%程度であり、10、 $0\sim80$ 、0重置%が好ま ~10.0重量%である。0.01重量%未満では使用 性の点で十分な効果が得られず、30.0重量%を超え るとべたつきが生じる。本発明で使用するアミノ変性ま たはアンモニウム変性高分子シリコーンは、軟質ゴム状 であり、多畳に用いてもべたつき感がなく、極めて優秀 な油中水型乳化組成物を得ることができる。

【0023】本発明のアミノ変性またはアンモニウム変 性高分子シリコーンを乳化組成物中に配合する場合、揮 発性を有する低端点鎖状シリコーン油(例えば、粘度 65~5 c s / 25℃のジメチルポリシロキサン〉 や、低滯点環状シリコーン油(例えばオクタメチルシク ロテトラシロキサン、デカメチルシクロペンタシロキサ ン、ドデカメチルシクロヘキサシロキサン等)。または 低沸点イソパラフィン系炭化水素(炭素数1~30)な どの揮発性袖分に溶解して用いることが好ましい。

【0024】本発明の油中水型乳化組成物には、上記の\*

\*油分以外に、化粧品、医薬品等で用いられる一般的な抽 分は全て用いることができ、その範囲も極性油から非極 性油まで幅広く用いることができる。油分を例示すれ は、流動パラフィン、スクワラン、ワセリン、マイクロ クリスタリンワックス等の炭化水素系油分、イソプロビ ルミリステート、セチルイソオクタノエート、グリセリ ルトリオクタノエート等のエステル値、オクタメデルテ トラシロキサン、デカメチルベンタシロキサン、ジメチ ルポリシロキサン、メチルフェニルポリシロキサン等の 19 シリコーン袖、軟質ゴム状を呈するジメチルポリンロキ サン、メチルフェニルポリシロキサン、末端水酸基含有 ジメチルポリシロキサン。末端水酸基含有メチルフェニ ルポリシロキサン等の高分子置シリコーン、ラノリン、 ビースワックス、オリーブ油、ヤシ油、サフラワー油、 ヒマシ袖、鵜実油、ホホバ油、カルナバロウ、マカデミ アナッツ油、脂肪酸額、高級アルコール類であり、又消 炎剤、ビタミン、ホルモン等の薬剤等であり、これらは 本発明の効果を損わない範囲で配合可能である。これら 袖分の配合置は油中水型乳化組成物中、5、0~90、

10

643. 【① 025】本発明の袖中水型乳化組成物には、必要に 応じて本発明の効果を損わない範囲で、独溶性および水 **溶性の物質を配合することができる。例えば、皮膚角質** 層に存在するNMF(Natural Monsturnzing Factor) 中のアミノ酸およびその塩、低級アルコール、ムコ多糖 類、保湿剤、増粘剤、防腐剤、酸化防止剤、金属イオン 封鎖剤、紫外線吸収剤、薬剤、生薬、顔料、分散剤、香 料等を配合できる。

[0026] 30

> 【実施例】次に本発明の一層の運解のために、実施例を あげて更に詳細に説明する。本発明は、これらによって 限定されるものではない。なお、配合量は重置%であ

[0027]

(箕鱗倒) ハンドクリーム	ハンドクリーム	ハン	実施例1
---------------	---------	----	------

(1) デカメチルシクロペンタシロキサン 30.0% 10.0 (2) 流動パラフィン (3) アミノ変性高分子シリコーン 15.0 (一般式(1)において、R\*およびR\*はメチル基。

 $R'(t-(CH_2),N(CH_2), m=10,000, n=5)$ 

(4) ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキザン 4.0 (一般式 [A] において、平均分子置が6、000. Rはメチル墓、

R は水素、p=3、y=0, x=28)

(5) ジステアリルジメチルアンモニウムクロリド 0.8 0.1(6) ビタミンEアセテート

產量 (7) エチルバラベン

(8) 香料

(9) イオン交換水

濟堂

残堂

0.1

11

```
(10) ポリエチレングリコール4000
                                           1.0
                                          10.0
            (11) グリセリン
                                           1. 2
            (12) スメクトン
                                *ディスパーで撹拌しながら徐々に加え、十分均一に混合
(製法) (3)を(1)に70°Cで加熱混合溶解し、これに
                                  繊維、冷却して目的のハンドクリームを得た。
(2),(4)~(8)を70℃で加熱添加し、予め抽相を調製し
ておく。(9)~(12)を70℃で分散混合してから抽相へ *
                                  [0028]
           実施例2 乳液
                                             13.0%
            (1) スクワラン
                                               3. 0
            (2) ワセリン
                                             30.0
            (3) ジメチルポリシロキサン (5 c s)
                                               2. 0
            (4) アミノ変性高分子シリコーン
               (一般式 (1) において、R*およびR*はメチル基。
                R'tt- (CH,), N (CH,) (CH,), N (CH,),
                m = 10, 000, n = 2)
            (5) ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキサン
               (一般式[B]において、平均分子置が12,000、Rはメチル基、
                R<sup>*</sup> は水素、p=3、y=0、x=32)
                                               0.2
             (6) ベヘニルトリメチルアンモニウムクロリド
                                               適置
             (7) エチルバラベン
                                               適雷
             (8) 香料
                                               残置
             (9) イオン交換水
             (10) 2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノン
                                               0.2
                - 5 - スルフォン酸ナトリウム
             (11) ポリエチレングリコール6000
                                               1. 0
                                               0.5
             (12) ヘチマ揺出液
                                               0.1
             (13) ヒアルロン酸ナトリウム
                                               5.0
             (14) 1、3 - ブチレングリコール
                                               0.3
             (15) スメクトン
                               * * [0029]
 (製法) 実施側) に進じて目的の乳液を得た。
            実施例3 化桩下地乳液
                                              23.0%
             (1) スクワラン
                                               5. 0
             (2) ホホバ油
                                              20.0
             (3) デカメチルシクロペンタシロキサン
                                              20.0
             (4) ジメチルポリシロキサン(5cs)
             (5) 2-エチルヘキシル-p-ジメチルアミノベンゾエート
                                                2. 0
                                                0.5
             (6) アンモニウム変性高分子シリコーン
                (一般式 (1) において、R1の10%がフュニル基で残りはメチル基。
                 R'はメチル基、R'は- (CH,),N' (CH,),C!、
                 m=5, 000, n=5
             (7) ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキサン
                (一般式 [C] において、平均分子置が9、000. Rはメチル基、
                 R<sup>*</sup> は水素、p=3、y=0、x=25)
             (8) 有機変性钻土鉱物
                (予めスメクトンとジステアリルジメチルアンモニウムクロリドを
                 65:35の比率で水中で反応させたもの)
                                                適置
             (9) 香料
                                                残置
              (10) イオン交換水
                                                1. 0
              (11) ポリエチレングリコール20000
                                                1. 0
              (12) 酸化チタン
```

(13) 着色顔料

13

(14) ジプロピレングリコール

7. 0

(製法) 実施例1に進じて目的の化粧下地乳液を得た。\* \*【0030】

実験例4 サンスクリーンクリーム

Cody : Y = Y : Y	
(1) 2-エチルヘキシル-p-ジメチルアミノベンゾエート	5.0%
(2) 4-tert-ブチル-4'-メトキシジベンゾイルメタン	2. 0
(3) ジ-P-メトキシケイヒ酸モノエチルヘキサン酸グリセリル	2. 0
(4) ワセリン	2. 0
(5) アミノ変性高分子シリコーン	0.1
/ mm+ / ) とにおいず Di Di Di計画能例   と同じ	4.

(一般式(1)において、R<sup>1</sup>、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>は実施例1と同じ。 m=5、000、n=5)

(6) デカメチルシクロペンタシロキサン5.0(7) ジメチルポリシロキサン (分子室約300,000)1.0

(8) ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキサン 3.5 (一般式 [D] において、平均分子置が15,000、Rはメチル基、 R\*は水素、p=3、y=0、x=34)

 (9) 2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノン
 1.0

 (10) ジステアリルジメチルアンモニウムクロリド
 1.2

 (11) 香料
 適量

 (22) (サングがか)
 残量

(12) イオン交換水 (13) 微粒子酸化チタン (最大粒径0.1 μ以下で平均粒径10~40 m μ)

(17) ビーガム

①℃、RT (25℃) および50℃で2ヵ月間放置した 試料を次の基準によって評価した。

1. 8

○:全く分離がみられない。

30 △: どくわずかオイルが分解する。×: 若しいオイルの分離が認められる。

[0037](2)撥水性

女性パネル25人の前腕部に実施例1.4 および比較例 1~4で得た抽中水型乳化組成物を塗布し、1分間水道 水にて洗浄後、塗布部の撥水性を官能で評価した。評価 基準は以下の通りである。

〇:25名中、20名以上が撥水性がよいと評価。

△:25名中、10名以上20名未満が撥水性がよいと 評価。

40 ×:25名中、10名未満が撥水性がよいと評価。

[()()38](3)使用性

女性パネル25人の前腕部に実施例1.4 および比較例 1~4で得た油中水型乳化組成物を塗布し、使用感触の 評価を行った。評価基準は以下の通りである。

●のびのよさの評価基準

○:25名中,20名以上がのびがよいと評価。
△:25名中,10名以上20名未満がのびがよいと評価。

×:25名中、10名未満がのびがよいと評価。

50 ②さっぱりさの評価基準

(製法) 実施例 1 に進じて目的のサンスクリーンクリームを得た。

【0031】比較例1 ハンドクリーム

実能例1の処方中で、有機変性粘土鉱物を形成する、(4)ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキザン、(5)ジステアリルジメチルアンモニウムクロリドおよび(12)スメクトンの代わりに、ソルビタンセスキオレートを全置置換してハンドクリームを得た。

【0032】比較例2 ハンドクリーム

実施例1の処方中で、(4)ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキサンの代わりに、ジグリセリルジイソステアレートを全置置換してハンドクリームを得た。
[0033]比較例3 サンスクリーンクリーム
実施例4において、(5)アミノ変性高分子シリコーンの代わりにジメチルポリシロキサン(重合度3,000)を全量置換してサンスクリーンクリームを得た。

[① ① 3 4 】 比較例4 サンスクリーンクリーム 実施例4の処方中で、有機変性粘土鉱物を形成する、 (8)ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキザン。(11)ジステアリルジメチルアンモニウムクロリドおよび(17)ビーガムの代わりに、ソルビタンセスキオレートを全置置換してサンスクリーンクリームを得た。

【① ① 3 5 】実施例 1 、 4 および比較例 1 ~ 4 で得た油 中水型乳化組成物の撥水性および使用性を以下の基準に 従って評価した。その結果を表 1 に示す。

16

15

\*×:25名中、10名未満がさっぱりすると評価。

○:25名中,20名以上がさっぱりすると評価。△:25名中,10名以上20名未満がさっぱりすると

[0039]

評価。

\* 【表1】

error parties debits common pro-		安定性			使用性		
	0.0	RŢ	50°C	撥水锉	のび	さっぱりさ	
実施例!	. 0	0	0	0	0	0	
比較例!	. 0	Δ	×	0	0	Δ	
比較例2	2 . 0	0	×	0	0	Δ	
実能例本	. 0	0	0	$\triangle$	Δ	0	
比較例:	3 0	0	0	×	×	0	
比較例。	. 0	0	Δ	Δ	Δ	<u> </u>	
040]							
実施例5			ン			0.0	
	カバラフィ	ン				20.	
(2) ヴェ						2.	
	イクログリ					1.	
						<b>)セリル 2.</b>	
				ジベンゾイル			
	ウメチルシ				-	20.	
				ン(実施例)。			
				ナルガノボリ:			
	突施例 10	り(4)の	もの1.	0、実施例3	の(7)の	600.5)	
(9) ジ	グリセリノ	レジイン	ノステア	レート		0.	
	シトン					2.	
						オン界面活性	
	65:3	5 01t2	撃で反応	しているもの	)		
(11) 1	裕					適:	
	オン交換	水				残	
· •	/リセリン					3.	
(14) 5						適	
<u>-</u> "	食化チタン					1.5	
- •	オリン					5	
(17)						3	
• • •	色顔料					1	
	放金子酸化	とチ タン	,			2	
				平均粒径10	~ ] 4 11		
、 注)実施例1に準じて目6					041]		
				*			
• •	モイス	7 t	クリーム				
	クワラン					2. 0	
	チルイソ					2. 0	
(3) 才	クタメチ	ルテト	ラシロキ	サン		24.0	
(4) 7	ミノ変性	シリコ	ーン (実	施例1と同じ	(もの)	10.0	
(5) 市	リオキシ	アルキ	レン変質	オルガノポリ	シロキタ	テン 3.5	
						D601.5}	
				ンモニウムク		0.5	
(0)		u- / //	- / 10 )	- c- /w/			

(7) イオン交換水

(8) グリセリン

(9) 1, 3-ブチレングリコール

(10) グルタミン酸ナトリウム

(11) クニピア

{製法} 実施例 1 に進じて目的のモイスチャークリーム を得た。実施例5、6の組成物は、温度安定性、使用性 に優れていた。

[0042]

怪鮎土鉱物と、第四級アンモニウム塩型カチオン界面活 性剤と、ポリオキシアルキレン変性オルガノポリシロキ サンとから生成する有機変性粘土鉱物と、油相成分とし\*

残量 15.0 5.00.5

1.0

\*てアミノ変性またはアンモニウム変性高分子シリコーン を用いているので、得られたエマルジョンは広い温度範 間にわたって優れた安定性を有するうえに、のびがよ

く。かつさっぱりした使用感を持ち、さらに、耐水性、 【発明の効果】本発明の油中水型乳化組成物は、水膨調 10 鑚水性が良好である。かかる大きな利点を有する本発明 の油中水型乳化組成物は、その特徴を生かすことによっ て化粧品や医薬品の広範な分野に利用可能である。

フロントページの続き

(51) Int.Cl.°

識別記号 庁内整理香号 FΙ

A61K 7/42

技術表示箇所

A61K 7/42